

QUÍMICA



TEMA	:	ENLACE QUÍMICO
PRODUCTO	:	UI1M-B
TIPO FULL PRACTICA	:	AP-B
PROFESOR	:	JULIO CÉSAR ROJAS TALLEDO

01. Respecto al enlace químico:
- Los átomos e iones unidos alcanzan mayor estabilidad química.
 - Al unirse los átomos, sus núcleos correspondientes pierden su identidad.
 - Los átomos enlazados tienen menor energía potencial.
- es(son) correcta(s):
02. Respecto al enlace químico:
- Es la fuerza que mantiene unidos a los átomos de una sustancia.
 - Se clasifica en covalente, iónico y metálico
 - Los electrones de valencia participan en el enlace químico
- es(son) correcta(s):
03. Respecto al enlace metálico:
- El enlace metálico se produce entre los iones metálicos y los electrones deslocalizados.
 - Los puntos de ebullición de los metales son altos
 - Son buenos conductores del calor y la electricidad
- es(son) incorrecta(s):
05. Respecto al enlace iónico:
- En compuestos binarios verifica su formación con los metales del grupo IA y IIA (activos) con los no metales de los grupos VIA y VIIA.
 - Los compuestos formados presentan ordenamiento cristalino.
 - Es la unión química formada por la atracción eléctrica entre iones de cargas opuestas.
- es(son) correcta(s):
06. Respecto a los compuestos iónicos:
- Esta presente en los compuestos:
NaF, CaSO₄, MgO
 - En la formación del MgCl₂, el magnesio perdió un electrón
- III. Tienen altos puntos de fusión y ebullición.
es(son) incorrecta(s):
07. Respecto al enlace covalente:
- Cuando ambos átomos aportan electrones al enlace, este se denomina covalente normal.
 - Para que el enlace químico se polar los átomos que se enlazan son de elementos no metálicos diferentes.
 - Cuando un átomo aporta el par de electrones, entonces se genera un enlace covalente dativo
- es(son) correcta(s):
08. Relacione correctamente :
- | | |
|---------------------|--------------------|
| I. NH ₃ | A. Enlace polar |
| II. CO ₂ | B. Enlace apolar |
| III. N ₂ | C. Enlace múltiple |
| IV. HCl | D. Enlace metálico |
09. Respecto a la molécula del C₂H₄:
- Los átomos de carbono tienen enlace múltiple.
 - Presenta 4 enlaces covalentes normales.
 - Presenta 6 enlaces sigma.
- es(son) correcta(s):
10. Respecto a los siguientes compuestos:
- El silicio en el compuesto SiBr₄ cuatro enlaces covalentes normales
 - En el compuesto H₂SeO₄ existen dos enlaces covalentes dativos
 - En el HNO₃ existe enlace múltiple
- es(son) correcta(s):
11. Respecto a la resonancia:
- Es un modelo teórico para explicar hechos experimentales no explicables con una sola estructura de Lewis para la molécula o ion poliatómico.

II. Consiste en la deslocalización de electrones pi en la molécula o ion poliatómico.

III. La resonancia en una molécula o ion poliatómico explica una mayor estabilidad.
es(son) correcta(s):

12. Respecto a la resonancia:

I. La molécula de H_2CO_3 , posee dos estructuras resonantes.

II. El O_3 , SO_3 y CO_2 cada uno de ellos poseen dos estructuras resonantes.

III. La molécula de HNO_2 , posee tres estructuras resonantes.

es(son) correcta(s):